INVASIVE PROPERTY INTO WATER OF PULSED INTENSE RELATIVISTIC ELECTRON BEAM AND ITS IRRADIATION EFFECT TO ZOOPLANKTON

Hironobu Kondo^{A)}, Toru Sasaki^{A)}, Takashi Kikuchi^{A)}, Go Imada^{B),C)}, Nob. Harada^{A)}

^{A)} Department of Electrical Engineering, Nagaoka University of Technology,

1603-1 Kamitomioka, Nagaoka, Niigata 940-2188, Japan

^{B)} Department of Information and Electronics Engineering, Niigata Institute of Technology,

1719 Fujihashi, Kashiwazaki, Niigata 945-1195, Japan

^{C)} Extreme Energy-Density Research Institute, Nagaoka University of Technology,

1603-1 Kamitomioka, Nagaoka, Niigata 940-2188, Japan

Abstract

Zooplankton contained in seawater or 3-wt% salt solution has been successfully inactivated using a pulsed intense relativistic electron beam (PIREB). A treatment chamber is filled with seawater or 3-wt% salt solution containing zooplankton, and is irradiated using the PIREB (2 MeV, 0.4 kA, 140 ns). The PIREB invasive properties indicated that seawater, brackish water and 3-wt% salt solution are similar. We found that up to 40% of zooplanktons are inactivated by one shot of PIREB irradiation.

パルス大強度相対論的電子ビームの水中侵入特性と 動物プランクトンへの照射効果

1. はじめに

貨物船などの船舶は船体を安定させるためにバラ スト水を取り込み航行する。近年,このバラスト水 に移入した水生生物が多国間で行き来し,他海域で の排出による生態系の破壊や漁業被害などが世界各 国で問題となっている。これに伴い,国際海事機関 (IMO)にてバラスト水管理条約が採択され,2016 年 以降,全ての船舶にバラスト水処理(水生生物を駆 除,殺滅,不活化させる)装置の搭載が義務付けら れている。現在,世界各国でフィルタ,薬剤,UV などを複合した様々な処理装置が研究開発されてい る^[1]。

本研究では、電子線、活性種、X線などの複合処 理効果が期待できるパルス大強度相対論的電子ビーム(PIREB: Pulsed Intense Relativistic Electron Beam)照 射による処理方法を提案し、水中への PIREB 侵入 特性と動物プランクトン処理の可否を検討する。

2. PIREB 照射による処理の原理^{[2],[3]}

水中での放射線による生物への影響は直接作用と 間接作用がある。直接作用は PIREB や PIREB に よって発生した制動 X 線が生物細胞や DNA 分子に 直接衝突し, DNA を損傷させる。損傷した DNA は 修復がまれに,修復機能がうまく働かず,修復され なかった細胞は死に至るか, DNA に永久的な変化 が生じる。

間接作用は PIREB や制動 X 線が水に衝突し、水

分子を活性酸素に変化させ、生物を不活化する。 PIREB の高速電子 e_{fast} が水(海水)に衝突すると水 がイオン化される。すなわち、

$$H_2O + e_{fast} \rightarrow H_2O^+ + e_{aq} + e_{slow}.$$
 (1)
 e_{aa} :水和電子, e_{slow} :低速電子

ここで生じた陽イオン H₂O⁺は H⁺イオンと OH(ヒド ロキシルラジカル)に分解する。

$$H_2O^+ \rightarrow H^+ + OH.$$
 (2)

(1)で生成された水和電子と水分子が反応し,OHイ オンと H(水素ラジカル)が生成される。

$$e_{aq} + H_2 O \rightarrow OH^- + H.$$
 (3)

また、PIREB 照射により H_2O^* (励起された水分子)も 生成され、 H_2O^* は H と OH に分解する。

$H_2O + e_{fast} \rightarrow H_2O^*$.	(4)
$H_2O^* \rightarrow H + OH.$	(5)

(2), (3), (5)の反応で生成された OH, H はラジカ ルの相互反応により再結合で分子生成物が生成され る。

$$\begin{array}{ll} H+H \rightarrow H_2. & (6) \\ OH+OH \rightarrow H_2O_2. & (7) \\ OH+H \rightarrow H_2O. & (8) \end{array}$$

分布の疎らな電子ビームなどの低 LET(Linear Energy Transfer)放射線では再結合の確率が小さいことが知られている。その場合,拡散してタンパク質などと反応する。このとき,OH と RH (生体有機化合物)



図 1: 処理の概略図

との水素引き抜き反応により、水生生物を死に至ら しめる。さらに、OH が DNA 近傍に生じたときは DNA に損傷を与え、直接作用と同様に細胞死や DNA に変化が生じる。

3. 実験方法

図 1 は処理の概略図である。PIREB 発生装置"ETIGO-III"^[4]により2 MVで加速された PIREB は チタン膜を通って処理容器へ照射される。処理容器 はポリプロピレン製で内径 110 mm, 深さ 86 mm, 容積 800 ml の円筒形である。この容器には海水, 汽水または 3-wt%食塩水を封入する。海水には海洋 動物プランクトンを混入し, 3-wt%食塩水には動物 プランクトンの一種であるアルテミア^{[5],[6]}を混入し た。

まず,水中への PIREB 侵入特性を調べるため, 容器の周囲にロゴスキーコイルを配置し, PIREB 電 流を計測した。コイルの設置位置は容器入射前,入 射後(容器チタン膜後方 5 mm),中間(同 35 mm),終 端(同 77 mm)である。

図 2 はアクリル板へのダメージパターンによる PIREB の水中への侵入特性観測装置である。厚さ 10 mm, 半径 55 mm, 中心角 30°の扇形状のアクリ ル板を段差 4 mm のらせん階段状に組み立てる。こ れを水中に沈め, アクリル板への電子の痕跡(ダ メージパターン)から PIREB の水中侵入特性を調査 する。

4. 実験結果と考察

実験結果を示す前に PIREB 照射による動物プランクトンの不活化の理論的な見積りを行う。図3は水中標的への照射モデルである。水生生物が水中に一様に分布すると仮定し、PIREB の照射体積 V_eと容器の体積 V_vの比を不活化率 R_bと見なす。R_bは、

$$R_{\rm h} = \frac{N_{\rm i}}{N_{\rm s0}} = \frac{V_{\rm e}}{V_{\rm v}} = \frac{\pi (r_{\rm ed}^2 - r_{\rm ei}^2) \cdot l_{\rm e}}{\pi \cdot r_{\rm v}^2 \cdot l_{\rm v}} \times 100 \ (\%)$$
(9)

 N_i : PIREB 照射後の不活化試料数, N_{s0} : PIREB 照射前の生存試料数, r_{ed} : PIREB の外半径 = 35 mm, r_{ei} : PIREB の内半径 = 20 mm, l_e : PIREB の進入長 = 10 mm^[7], r_v : 容器の外半径 = 55 mm, l_v : 容器の深さ = 86 mm



(a) ダメージパターン観測用のアクリル板



(b) 侵入特性観測用実験装置の断面図



(c) 侵入特性観測用実験装置の外観写真

図 2: PIREB の水中侵入特性観測



図 3: PIREB の水中標的への照射モデル





図5:水中へのPIREB 侵入特性

と表される。(9)式より $R_{\rm h}$ = 3.2%と見積もられた。

図 4 は電子ビームダイオード電圧 V_d 及び電流 I_d を示す。ピーク値で~2 MV の電圧がダイオードに印 加され,最大~4 kA の電流が流れる。この電力供給 により PIREB を発生させる。

図 5 は海水, 汽水と 3-wt% 食塩水に PIREB を照射 した際の PIREB 電流である。同図(a)では PIREB は 容器入射前でパルス幅 140 ns, 0.4 kA であった。入 射後, 中間, 終端と侵入するにつれ, 電流は 0.27 kA, 0.03 kA, 0.03 kA となった。同図より水中への PIREB 侵入特性はいずれの処理容器中でも同様の傾 向を示した。これにより, 様々な海域での処理に適 応できることが明らかとなった。

図 6 は水中に設置したらせん階段状アクリル板に 記録された PIREB のダメージパターンである。 2 MeV の PIREB を水中へ設置したアクリル板へ照 射したところ,1 段目のアクリル板にダメージが確 認された。これにより,0-4 mm まで PIREB は水中 へ侵入することがわかった。また、ロゴスキーコイ ルによる侵入特性結果との比較から2 MeV の PIREB は水中に5 mm 程度侵入し、容器中間や終端 へは侵入しないことがわかった。

表1は海水に混入した動物プランクトンに PIREB を1回照射した際の不活化率を示す。1回の PIREB 照射で 40%の動物プランクトンが不活化した。不 活化率は,

不活化率 = (不活化数 ÷ 総数) × 100 (%) (10) とし、実体顕微鏡を用いて、1 分間観察しても運動 しない個体を不活化とした^[8]。

表2は3-wt%食塩水に混入した動物プランクトン



図 6:水中に設置したアクリル板への ダメージパターン

表 1: 海水に PIREB を 1 回照射した際の 動物プランクトンの不活化率

総数	不活化数	不活化率
[匹]	[匹]	[%]
25	10	40

表 2: 3-wt% 食塩水に PIREB を 1 回照射した際の 動物プランクトンの不活化率

総数	不活化数	不活化率
[匹]	[匹]	[%]
41	1	2
45	1	2
42	2	5
48	2	4
42	1	2

に PIREB を1回照射した際の不活化率を示す。1回 の PIREB 照射では 2-5 %の動物プランクトンが不活 化した。(9)式による見積りとの比較から,海水では PIREB 照射体積以上の処理効果が確認できた。3wt%食塩水では(9)式の見積りと同程度となった。こ の結果,今回の実験では PIREB の侵入特性が同程 度でも,動物プランクトンの不活化は溶液に依存す る可能性があることが分かった。

図7及び図8はそれぞれ,海水と3-wt%食塩水に PIREBを照射し,照射後に運動を停止(不活化)した 動物プランクトンを示す。照射前には活発に運動し ていた動物プランクトンは,照射後に運動を停止し た。運動を停止した動物プランクトンの中には脱色 や体の一部が破損したものが観測された。

5. まとめ

PIREB 照射による処理方法を提案し,水中への PIREB 進入特性と動物プランクトン処理の可否を行い,以下の結論を得た。

 海水, 汽水と 3-wt%食塩水の PIREB 侵入特性 は同様の傾向を示し, 様々な海域でのバラス



(a) 運動停止

(b) 形態変化(破損)

図 7: PIREB 照射後に不活化した動物プランクトン(海水)



(a) 運動停止

(b) 形態変化(破損)



図 8: PIREB 照射後に不活化した動物プランクトン(3-wt%食塩水)

ト水処理に適応できる。

(2) 2 MeV の PIREB 照射により動物プランクトン の不活化に成功した。海水では 40 %, 3-wt% 食塩水では 2-5 %の動物プランクトンが不活 化した。今回の実験では動物プランクトンの 不活化は溶液に依存する。

参考文献

- [1] GloBallast, http://globallast.imo.org/.
- [2] 生命フリーラジカル・研究会:水と活性酸素, p.35, オーム社, (2002).
- [3] 增田康治:放射線生物学, pp.15-17, 南山堂, (2002).
- [4] A. Tokuchi, et al., Proc. 12th Int'l Conf. on High Power Particle Beams, pp.175-178 (1998).
- [5] Food and Agriculture Organization, Fisheries Technical Paper 361, pp. 79-251 (1996).
- [6] J. E. Doyle and B. R. McMahon, Comp. Biochem. Physiol., 112A, pp. 123-129 (1995).
- [7] ESTAR: Computer program for calculating stoppingpower and range tables for electrons (Ver. 1.2), M. Berger, S. Couresy, and A. Zucker, http://phisics.nist.gov/Star (1999).
- [8] 日本舶用品検定協会:バラスト水管理システム の承認の際の生物分析方法(第2回改訂版), http://www.hakuyohin.or.jp/, (2010).